

DERS / KAZANIM 10. Sınıf Kimya Testleri Çöz	SORU SAYISI 25 Soru	ÖNERİLEN SÜRE 50 Dakika	MÜFREDAT UYUMU %100 MEB Uyumlu
---	------------------------	----------------------------	-----------------------------------

- Midesinde yanma ve ekşime şikayetiyle doktora giden bir hastaya doktor, mide asidini nötralize etmesi için antasit bir şurup reçete etmiştir. Bu şurubun içeriğinde magnezyum hidroksit $[Mg(OH)_2]$ bulunduğu bilinmektedir. Bu durumla ilgili yapılan aşağıdaki yorumlardan hangisi yanlıştır?
A) Mide özsuysu asidiktir.
B) Şurup ile mide asidi arasında nötralleşme tepkimesi gerçekleşir.
C) Tepkime sonucunda tuz ve su oluşur.
D) Şurup, mide pH değerini düşürerek rahatlama sağlar.
E) $Mg(OH)_2$ bileşiği bazik özellik gösterir.
- Bir kimya laboratuvarında üç ayrı kaba sırasıyla HCl, H_2SO_4 ve NaOH çözeltileri konulmuştur. Bu kaplara Alüminyum (Al) parçaları atıldığında gerçekleşen olaylarla ilgili hangi ifade doğrudur?
A) Sadece HCl çözeltisinde gaz çıkışı gözlenir.
B) Her üç kapta da H_2 gazı açığa çıkar.
C) NaOH kabında tepkime gerçekleşmez çünkü Al bir metaldir.
D) H_2SO_4 kabında SO_2 gazı açığa çıkar.
E) Alüminyum sadece asitlerle tepkime veren aktif bir metaldir.
- Mutfak tezgahlarında kullanılan mermer ($CaCO_3$), limon suyu (sitrik asit) ile temas ettiğinde zamanla aşınır ve matlaşır. Bu kimyasal değişimle ilgili aşağıdakilerden hangisi söylenemez?
A) Tepkime sonucunda CO_2 gazı açığa çıkar.
B) Mermer yüzeyinde kimyasal bir aşınma meydana gelir.
C) Bu bir asit-baz tepkimesi olarak sınıflandırılabilir (Karbonatlı bileşik-Asit).
D) Tepkime sonucunda H_2 gazı açığa çıkar.
E) Kalsiyum sitrat tuzu oluşur.
- Gümüş (Ag) metalinden yapılmış bir yüzük, aşağıdaki çözeltilerden hangisine daldırılırsa bir kimyasal tepkime gözlenmesi beklenir?
A) HCl çözeltisi
B) NaOH çözeltisi
C) Derişik HNO_3 çözeltisi
D) Saf su
E) LiOH çözeltisi
- Çamaşır suyu (NaOCl) ve tuz ruhunun (HCl) karıştırılması sonucu zehirli bir gaz açığa çıkar ve bu durum ev kazalarına neden olur. Açığa çıkan bu zehirli gaz aşağıdakilerden hangisidir?
A) H_2
B) O_2
C) Cl_2
D) CO_2
E) NH_3

6. 0,2 mol H_2SO_4 içeren bir çözeltiyi tam olarak nötralleştirmek için kaç mol NaOH içeren çözelti eklenmelidir?

- A) 0,1 D) 0,4
B) 0,2 E) 0,5
C) 0,3

7. Aşağıdaki maddelerden hangisinin sulu çözeltisi, üzerine atılan Çinko (Zn) metali ile tepkimeye girerek H_2 gazı oluşturmaz?

- A) HBr D) NH_3
B) KOH E) H_2SO_4
C) CH_3COOH

8. Asit yağmurları, atmosferdeki bazı gazların su buharı ile tepkimeye girerek asit oluşturması sonucu meydana gelir. Aşağıdaki gazlardan hangisi asit yağmuru oluşumuna doğrudan neden olmaz?

- A) SO_2 D) SO_3
B) NO_2 E) CH_4
C) CO_2

9. Bir X çözeltisine fenolftalein damlatıldığında çözelti pembe renk alıyor. Bu çözeltiye Y çözeltisi azar azar eklendiğinde pembe rengin kaybolduğu gözleniyor. Buna göre X ve Y maddeleri aşağıdakilerden hangisi olabilir?

- A) X: HCl, Y: NaOH D) X: H_2SO_4 , Y: $\text{Mg}(\text{OH})_2$
B) X: NH_3 , Y: KOH E) X: NaCl, Y: HCl
C) X: $\text{Ca}(\text{OH})_2$, Y: HNO_3

10. Laboratuvar ortamında bulunan cam kaplarda saklanamayan, camı aşındıran tek asit aşağıdakilerden hangisidir?

- A) Hidroklorik asit (HCl) D) Hidroflorik asit (HF)
B) Sülfürik asit (H_2SO_4) E) Fosforik asit (H_3PO_4)
C) Nitrik asit (HNO_3)

11. Bakır (Cu) metalinden yapılmış bir kaptaki aşağıdaki maddelerden hangisinin sulu çözeltisi güvenli olarak saklanabilir?

- A) Derişik HNO_3 D) HCl
B) Derişik H_2SO_4 E) Kral Suyu
C) Seyreltik HNO_3

12. Çaydanlıklarda biriken kireç tabakasını (CaCO_3) temizlemek için ev hanımları genellikle sirke veya limon tuzu kullanır. Bu işlemin kimyasal temeli aşağıdakilerden hangisidir?

- A) Kirecin asit içinde çözünerek CO_2 gazı çıkarması
B) Kirecin bazik bir madde olması ve suyla tepkimesi
C) Sirkenin kireci fiziksel olarak parçalaması
D) Limon tuzunun kireci oksitlemesi
E) Kirecin bir asit olması ve sirke ile nötralleşmesi

13. Aşağıdaki oksitlerden hangisinin sulu çözeltisi mavi turnusol kağıdının rengini kırmızıya çevirir?

- A) MgO D) SO_3
B) CaO E) CO
C) Na_2O

14. Altın (Au) ve Platin (Pt) gibi tam soy metaller sadece 'Kral Suyu' adı verilen özel bir karışımla tepkime verirler. Kral suyu hangi iki asidin karışımıdır?

- A) HCl - H₂SO₄ D) HF - HI
B) HNO₃ - H₂SO₄ E) CH₃COOH - HCl
C) HCl - HNO₃

15. Eşit mol sayısında HCl ve Ba(OH)₂ içeren sulu çözeltiler oda sıcaklığında karıştırılıyor. Oluşan yeni çözelti ile ilgili hangisi doğrudur?

- A) Çözelti nötrdür.
B) pH değeri 7'den küçüktür.
C) Çözelti bazik özellik gösterir.
D) Turnusol kağıdını kırmızıya boyar.
E) Tam nötrleşme gerçekleşmiştir.

16. Arı sokmalarında, bal arısının iğnesi asidik bir salgı bırakırken, eşek arısının iğnesi bazik bir salgı bırakır. Buna göre, acıyı dindirmek için yapılan aşağıdaki müdahalelerden hangisi yanlıştır?

- A) Bal arısı sokmasına karşı karbonatlı su sürülmesi
B) Eşek arısı sokmasına karşı sirke sürülmesi
C) Bal arısı sokmasına karşı amonyak sürülmesi
D) Eşek arısı sokmasına karşı sabunlu su sürülmesi
E) Bal arısı sokmasına karşı sabunlu su sürülmesi

17. Bir metal parçasının üzerine HCl döküldüğünde gaz çıkışı olmuyor, ancak derişik H₂SO₄ döküldüğünde SO₂ gazı açığa çıkıyor. Bu metal hangisi olabilir?

- A) Fe D) Al
B) Mg E) Zn
C) Cu

18. Laboratuvarında asit çözeltisi hazırlanırken yapılan en büyük güvenlik hatası nedir?

- A) Asidin üzerine su eklemek
B) Suyun üzerine yavaşça asit eklemek
C) Çözeltiyi cam bagetle karıştırmak
D) İşlem sırasında eldiven kullanmak
E) Çözeltiyi çeker ocak altında hazırlamak

19. Toprağın pH değerinin bitki gelişimi için uygun olmadığı durumlarda 'toprak ıslahı' yapılır. Çok asidik bir toprağın pH değerini yükseltmek için çiftçi toprağa ne eklemelidir?

- A) Amonyum sülfat D) Limon suyu
B) Sönmüş kireç E) Saf su
[Ca(OH)₂]
C) Sirke ruhu

20. Aşağıdaki maddelerden hangisi asitlerle tepkimeye girdiğinde tuz ve suyun yanında CO₂ gazı da oluşturur?

- A) NaOH D) Al(OH)₃
B)) Mg E) NH₃
C) NaHCO₃

21. Kuvvetli bir asit olan HNO_3 (Nitrik asit) ile kuvvetli bir baz olan KOH (Potasyum hidroksit) arasında gerçekleşen tepkimeyle ilgili hangisi yanlıştır?

- A) Nötralleşme tepkimesidir.
- B) Net iyon denklemi $\text{H}^+ + \text{OH}^- \rightarrow \text{H}_2\text{O}$ şeklindedir.
- C) Oluşan tuzun formülü KNO_3 'tür.
- D) Tepkime endotermiktir (ısı alan).
- E) Seyirci iyonlar K^+ ve NO_3^- iyonlarıdır.

22. Aşağıdaki kaplardan hangisinde saklanan madde zamanla kabın delinmesine yol açmaz?

- A) Alüminyum kapta NaOH çözeltisi
- B) Cam kapta HF çözeltisi
- C) Demir kapta HCl çözeltisi
- D) Plastik kapta H_2SO_4 çözeltisi
- E) Bakır kapta HNO_3 çözeltisi

23. Diş macunlarının genellikle bazik özellikte olmasının temel sebebi aşağıdakilerden hangisidir?

- A) Dişleri beyazlatmak
- B) Ağızdaki yemek artıklarından oluşan asitleri nötralize etmek
- C) Ağız kokusunu önlemek
- D) Diş etlerini sertleştirmek
- E) Tükürük salgısını artırmak

24. Bir X gazı su ile tepkimeye girdiğinde ortamın pH değerini düşürüyor. Bu X gazı aşağıdakilerden hangisi olabilir?

- A) NH_3
- B) He
- C) NO_2
- D) CH_4
- E) N_2

25. Aşağıdaki tepkimelerden hangisi sonucunda H_2 gazı açığa çıkar?

- A) $\text{Cu} + \text{HCl}$
- B) $\text{Ag} + \text{H}_2\text{SO}_4$
- C) $\text{CaCO}_3 + \text{HCl}$
- D) $\text{Mg} + \text{HBr}$
- E) $\text{Au} + \text{HNO}_3$ (derişik)

10. Sınıf Kimya — Asit ve Bazların Tepkimeleri

Öğrencilerin analitik düşünme becerilerini geliştirmeyi hedefleyen **10. Sınıf Kimya Asit ve Bazların Tepkimeleri** testi, TestYurdu yayın kurulunun özgün eserlerinden biridir. Testimizi online çözerek diğer öğrenciler arasındaki sıralamanızı öğrenebilirsiniz.

» [Testi İnteraktif \(Online\) Çöz](#)

» [10. Sınıf Kimya Testleri Çöz](#)



QR Kod ile Çöz

⚠ **Cevap anahtarına ulaşmak ve testi online çözmek için yukarıdaki bağlantıları kullanabilir veya yukarıdaki QR kodu taratabilirsiniz.**